## 青叶胆屾酮成分的分离和鉴定

何仁远\* 冯树基\*\* 聂瑞麟 (中国科学院昆明植物研究所)

# THE ISOLATION AND IDENTIFICATION OF XANTHONES FROM SWERTIA MILEESIS

He Ren-yuan, Feng Shu-ji and Nie Rui-lin (Kunming Institute of Botany, Academia Sinica)

前报<sup>[1]</sup> 我们从云南用于治疗急性病毒性肝炎的草药青叶胆(Swertia mileensis T. N. He et W.)中鉴定了它的苦味甙。因还未见文献记载该植物的叫酮成分,为此我们对分离到的三个叫酮成分经 UV,IR,<sup>1</sup>H NMR,MS 证明为: 1,8-二羟基-3,5-二甲氧基叫酮(1,8-dihydroxy,3,5-dimethoxy xanthone)Ⅰ; 1,8-二羟基-3,7-二甲氧基叫酮(1,8-dihydroxy,3,7-dimethoxy xanthone)Ⅰ; 1-羟基-3,7,8-三甲氧基叫酮(1-monohydroxy 3,7,8-trimethoxy xanthone)Ⅰ; 结构见图。现报告如下:

$$\begin{array}{c|c}
5 & O & 4 \\
7 & & & \\
7 & & & \\
3 & & & \\
O & & & \\
\end{array}$$

I: 1,8=OH; 3,5=OCH<sub>3</sub>
I: 1,8=OH; 3,7=OCH<sub>3</sub>
II: 1=OH; 3,7,8=OCH<sub>3</sub>

### 实 验

熔点用微量熔点仪测定(末校正)。核磁共振谱用 Brucker WH-90 脉冲付立叶变换波谱仪测定,内标 TMS,溶剂 CDCl $_3$ 。红外光谱用 IR-450型分光光度计测定,紫外光谱用岛津 UV-210A 测定。

青叶胆粗粉2500克,用甲醇提取,回收甲醇后,加水溶解提取物,过滤除去叶绿素等不溶物,用石油醚萃取获得黄色粗叫酮混晶,用硅胶G50克,以制备薄层板(30×45 cm)分离,展开剂(苯:醋酸=50:1)共展开四次,把Rf值相同色带的硅胶G刮下,分别用氯仿洗脱得叫酮化合物Ⅰ、Ⅱ、Ⅱ。用甲醇结晶,Ⅰ、Ⅱ各重 100 毫 克, Ⅲ 重 30毫克。总叫酮含量接近万分之一左右。

1,8-二羟基-3,5-二甲氧基叫酮 (I): 95%乙醇重结晶,淡黄色针状晶,mp 188—190°C, FeCl<sub>3</sub>反应(+)。 UV λ MeOH (nm): 254, 277, 333, 382 (sh.); λ MeOH + AlCl<sub>3</sub> λ MeOH + AlCl

[下转第76页]

#### 〔上接第68页〕

(nm) : 254, 277, 333, 382 (sh.),分别移至 265, 287, 376。再添加盐酸光谱带无变化。  $\lambda^{\text{MeOH}+\text{NaOAC}}_{\text{max}}$  (nm) : 254, 277, 333, 382 (sh.) 。 IR  $\nu^{\text{KBr}}_{\text{max}}$  cm<sup>-1</sup> : 3150—2800 (弱宽峰,螫合羟基) ; 1670, 1640 (共轭C=0) ; 1610, 1582, 1492 (芳环) 。 <sup>1</sup>H NMR δ : 11.9, 11.3 (各1H,均s,C<sub>1</sub>,C<sub>8</sub>-OH) ; 7.28 (1H,d,J=9.5 cps,C<sub>6</sub>-H) ; 6.75 (1H,d,J=9.5 cps,C<sub>7</sub>-H) ; 6.53 (1H,d,J=2.2 cps,C<sub>4</sub>-H) ; 6.35 (1H,d,J=2.2 cps,C<sub>2</sub>-H) ; 3.95, 3.90 (各3H,s,C<sub>3</sub>,C<sub>5</sub>-OCH<sub>3</sub>) 。 MS m/e : 288(M<sup>+</sup>),273 (M<sup>+</sup>-CH<sub>3</sub>) ,258 (M<sup>+</sup>-CH<sub>2</sub>O) ,245 (M<sup>+</sup>-CH<sub>3</sub>-CO)。

1,8-二羟基-3,7-二甲氧基咖酮(I):甲醇重结晶,淡黄色针状晶,mp 190—192°C,FeCl<sub>3</sub>反应(+),UV  $\lambda_{\max}^{MeOH}$  (nm); 238, 263, 311 (sh.),328, 380 (sh.);  $\lambda_{\max}^{MeOH+AlCl_3}$  (nm); 238, 277, 330, 365, 再添加盐酸光谱带无变化;  $\lambda_{\max}^{MeOH+NaOAC}$  (nm); 238, 263, 311, 328, 380 (sh.)。IR  $\nu_{\max}^{KBr}$  cm<sup>-1</sup>; 3100—2600 (弱宽峰,整合OH);1670, 1640 (共轭C=O);1605, 1575, 1508 (芳环)。 <sup>1</sup>H NMR  $\delta$ ; 12.07, 11.94 (各1H, s, C<sub>1</sub>, C<sub>8</sub>-OH);7.29 (1H, d, J=8.7 cps, C<sub>6</sub>-H);6.86 (1H, d, J=8.7 cps, C<sub>5</sub>-H);6.37 (1H, d, J=2.2 cps, C<sub>4</sub>-H);6.31 (1H, d, J=2.2 cps, C<sub>2</sub>-H);3.93, 3.88 (各3H, s, C<sub>3</sub>, C<sub>7</sub>-OCH<sub>3</sub>)。MS m/e; 288 (M+), 273 (M+-CH<sub>3</sub>),258 (M+-CH<sub>2</sub>O),245 (M+-CH<sub>3</sub>-CO)。

1-羟基-3,7,8-三甲氧基吨酮(II)。95%乙醇重结晶,淡黄色针状晶,mp 157—159°C〔文献150°C〕。FeCl<sub>3</sub>反应(+),UV  $\lambda_{\max}^{MeOH}$  (nm)。239,259,311,373 (sh.);  $\lambda_{\max}^{MeOH+AlCl_3}$  (nm)。分别移至236,274,328。  $\lambda_{\max}^{MeOH+NaOAC}$  (nm)。239,259,311,373 (sh.)。IR  $\nu_{\max}^{KBr}$ cm<sup>-1</sup>。3000—2600(弱宽峰,整合羟基);1660(共轭C=O);1670,1572(芳环)。<sup>1</sup>H NMR 8。13.24(1H,s,C<sub>1</sub>-OH);7.39(1H,d,J=9.5 cps,C<sub>6</sub>-H);7.19(1H,d,J=9.5 cps,C<sub>5</sub>-H);6.35(1H,d,J=2.93 cps,C<sub>4</sub>-H);6.32(1H,d,J=2.93 cps,C<sub>2</sub>-H)4,3.93,3.88(各3H,均 s,C<sub>8</sub>,C<sub>3</sub>,C<sub>7</sub>,-OCH<sub>3</sub>)。MS m/e。302(M+),287(M+-CH<sub>3</sub>),273(M+-CHO),259(M+-CH<sub>3</sub>-CO)。

上述Ⅰ、Ⅰ、Ⅰ化合物数据仅 Ⅰ熔点与文献略异外,其它一切数据均与文献相符〔2〕。

致谢;本工作得到周俊副教授的指导和帮助,仪器分析由我所物理仪器组的同志协助测定,质谱由五七六一一部队测定,均在此表示衷心感谢。

#### 参考 文献

- [1] 何仁远、聂瑞麟, 1980: 云南植物研究 2(4) 480-482。
- [2] 富森毅、吉崎正雄、难波恒雄, 1974: 药学杂志 (日), 94 (5), 647-651。